

### Control del 27/11/07

I. Cálculo del número de oxidación. (0,75 puntos)

Compuesto	Número de oxidación del elemento que se indica
N <sub>2</sub> O	N à
NO <sub>2</sub>	N à
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	S à

II. Tipo de sal. (0,75 puntos)

Fórmula	Tipo de compuesto o sal
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
Fe <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	

III. Tipo de compuesto. (1,5 puntos)

Compuesto	¿Binario o ternario?	Tipo de compuesto
CaH <sub>2</sub>		
CuBr <sub>2</sub>		
AlPO <sub>4</sub>		
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		
KOH		
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		

IV. Completa la tabla. (4 puntos)

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
MgO			
PbO <sub>2</sub>			
ClO <sub>2</sub>	<b>NO</b>		
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>		<b>NO</b>	<b>NO</b>
CuOH			
CaSO <sub>4</sub>		<b>NO</b>	<b>NO</b>

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
H <sub>2</sub> S		<b>NO</b>	<b>NO</b>
CuBr <sub>2</sub>			
NH <sub>3</sub>		<b>NO</b>	<b>NO</b>
NCl <sub>3</sub>	<b>NO</b>	<b>NO</b>	
CH <sub>4</sub>		<b>NO</b>	<b>NO</b>

V. Completa la tabla. (3 puntos)

Nombre del compuesto	Fórmula
Ácido sulfúrico	
Heptaóxido de dimanganeso	
Hidróxido de hierro (III)	
Hidruro férrico	
Ácido bromhídrico	
Metano	
Cloruro de cobalto (III)	
Trisulfuro de aluminio	
Pentabromuro de fósforo	
Carbonato de hierro (III)	